

Ley de conservación de la materia

La ley de conservación de la materia como es conocida comunmente es una ley fundamental de las ciencias. Fue elaborada independientemente por Mijail Lomonosov en 1748 y descubierta posteriormente por Antoine Lavoiser en 1785 y esta se enuncia como : "En un sistema aislado durante toda reacción química ordinaria, la masa total del sistema permanece constante, es decir, la masa consumida de los reactivos es igual a la masa de los productos obtenidos. La ley implica que la masa no se puede crear ni destruir pero puede transformarse en un espacio o con entidades asociadas a ella puede cambiar de forma.

Por ejemplo las reacciones químicas, la masa de los componentes químicos ante la reacción es igual a la masa de los componentes después de la reacción. Por lo tanto después de cualquier reacción química y procesos termodinámicos de baja energía en un sistema aislado, la masa de los reactivos o materiales de partida debe ser igual a la masa de los productos.

Esta ley es bastante precisa para las reacciones químicas de baja energía. En el caso de las reacciones nucleares o colisiones de partículas con gran energía, en la definición clásica de masa no aplica por lo que hay que tener en cuenta la equivalencia de masa y energía.

Aportaciones de Lavoiser

Fue uno de los principales protagonistas de la revolución científica, así como también consolidó la química como ciencia moderna por lo cual se le considera padre y fundador de esta. Nació en 26 de Agosto de 1743 en París, Francia.

Sus principales aportaciones son

- Su estudio por la composición de la materia y el fenómeno de la combustión.
- Mejoró las formas de proceder con el estudio en la naturaleza.
- Repitió algunos experimentos que ya se habían realizado sin embargo introdujo la medida de medición de la masa como herramienta en el proceso experimental mediante el uso de la balanza.
- Gracias a su trabajo químico fue como cayó en la conclusión de que 'En todo cambio químico la masa total permanece constante'.
- Dió sus nombres modernos a algunas sustancias químicas, así como también ayudó a crear la primer tabla periódica (Se habla de que fueron al rededor de 33 elementos).

